[®] Off nl gungsschrift

® DE 40 24 409 A 1



DEUTSCHES PATENTAMT ② Aktenzeichen:

P 40 24 409.1

Anmeldetag:

1. 8.90

(3) Offenlegungstag:

6. 2.92

6) Int. Cl.5:

C 01 G 51/00

C 01 G 9/00 C 08 K 3/32 // C09C 1/00,C08J 3/20,D01F 1/04,C09D 17/00,7/12,C04B 14/36,33/14,D21H 17/67

(7) Anmelder:

Geismar, Günter, Prof. Dr.; Hund, Franz, Dr., 4150 Krefeld, DE; Westphal, Ulrich, Dr., 4174 Issum, DE (72) Erfinder: gleich Anmelder

64) Phosphathaltige Grün-, Türkis- und Blaupigmente

Die vorliegende Erfindung betrifft neue anorganische grüne bis blaue Phosphatpigmente der Formel M(I)M(II)PO₄. Es bedeuten M(I) die Alkalimetalle Kalium, Natrium und Lithium und M(II) die zweiwertigen Metalle Zink, Kupfer und Kobalt. Bei einer Summe der zweiwertigen Metalle von 1,00 schwankt die jeweilige Einzelkonzentration von 0,00 bis 0,99. Weiterhin sind die Verfahren zur Herstellung der Pigmente und ihre Verwendung Gegenstand der Anmeldung.

40 24 409

Beschreibung

Von den Phosphat enthaltenden anorganischen Verbindungen finden das weiße Zn₃(PO)₂ · xH₂O(x=2-4) und das grüne CrPO4 · 3 H₂O als K rrosionsschutzpigmente praktische Anwendung. Für den Farbbereich Grün, Türkis und Blau sind die nachfolgend beschriebenen phosphatfreien anorganischen Verbindungen technisch interessant geworden:

Chromoxidgrün

α-Cr₂O₃, hexagonales Exkolaitgitter

Türkis bis Grün

(Zn, Co)O, hexagonale Wurtzit-Mischphasen

Kobaltblau

(Co, Zn)(Al, Cr)2O4, kubische Mischphasen, spinelle bzw. ihre weiteren kubischen

Mischphasen mit γ-Al₂O₃

Ultramarinblau

Na₈[Al₆Si₆O₂₄]S₂₋₄, kubisches Sodalithgitter

Berlinerblau

KFe[Fe(CN)₆], kubisches Gitter

Ba(S, Mn)O₄, rhombisches Schwerspatgitter

Manganblau Zirkonblau

35

Zr(Si, V)O₄, tetragonales Zirkongitter

Die erwähnten Grün-, Türkis- und Blaupigmente haben teilweise keine besondere Farbreinheit, hohe Anteile an teuren Metalloxiden (Co, Zr), geringe chemische und thermische Beständigkeit und sind nicht immer physiologisch unbedenklich.

Auch sind die Pigmente z. T. nur bei sehr hohen Temperaturen, unter besonderen künstlichen Gasatmosphären oder in wochenlangen, komplizierten Glühprozessen darzustellen, unter strengen ökologischen Schutzmaßnahmen zu verarbeiten. Auch ist die ganze Farbpalette von Grün über Türkis nach Blau nicht in einem einzigen System zu verwirklichen.

Aufgabe der Erfindung ist es, temperaturstabile Grün-, Türkis- und Blaupigmente in einem einzigen System herzustellen, wobei Farbart und Farbstärke durch Variation der Menge farbgebender Kupfer- und/oder Kobaltionen mit der Menge farbloser Zinkionen im Alkaliphosphatsystem (K, Na, Li) entstehen. Aufgabe der Erfindung kann auch darin bestehen, bei Erhaltung des Farbtones und der Farbstärke einen Teil des teuren Kobalts durch das wesentlich billigere Kupfer des teuren Kobalts durch das wesentlich billigere Kupfer zu ersetzen. Die neuen anorganischen Grün-, Türkis- und Blaupigmente sind Systeme der Zusammensetzung M(I)M(II)PO4, wobei M(I) - K und/oder Na und/oder Li und M(II) - x Zn und/oder y Cu und/oder z Co bedeuten, wobei die weitere Bedingung erfüllt sein muß:

 $0.00 \le x \le 0.99$; $0.00 \le y \le 0.99$; $0.00 \le z \le 0.99$ and x + y + z = 1.00

Die neuen Pigmente werden so hergestellt, daß Mischungen der nach den Gleichungen angegebenen Mengen an Oxiden und/oder Phosphaten des K, Na, Li; des Zn, Cu, Co oder diese beim Glühen an der Luft liefernden Verbindungen (z. B. Alkali-, Ammonium-Carbonate, Nitrate, Phosphate, Acetate, Formiate, Hydroxide) in einem bestimmten Temperaturbereich in Sauerstoff enthaltender Atmosphäre, vorzugsweise in Luft, geglüht werden. und das Glühprodukt abgekühlt, sowie auf Pigment-Feinheit zerkleinert wird.

Um Pigmentteilchengröße im Interesse gewünschter Eigenschaften zu steuern, kann ein Fällverfahren zur Herstellung der Pigmente oder ihrer Ausgangsverbindungen vorteilhaft sein. Durch Wahl der Konzentration der kationischen und anionischen Komponenten, der Fällungsart, der Fällungs- und Trocknungstemperatur lassen sich z. B. im KM(II)PO4-System kristallwasserhaltige oder wasserfreie Mischphasen herstellen, die allein durch Trocknen oder Glühen in die gewünschten neuen Pigmente übergeführt werden können.

Je nach Gehalt an wasserlöslichen Salzen kann das Glüh- oder Fällungsprodukt mit Wasser gewaschen, abfiltriert, getrocknet und gemahlen werden. Glühtemperatur und Einwirkungsdauer, sowie die Anwesenheit kleinerer Mengen an die Kristallisation fördernder Mineralisatoren sind von entscheidender Bedeutung für die Eigenschaften der neuen Grün-, Türkis- und Blaupigmente. Die Glüh- bzw. Trockentemperatur liegt zwischen 80 und 1100°C, vorzugsweise zwischen 300 und 900°C. Die Glühdauer schwankt in der Regel zwischen 0,1 und 10 Stunden, vorzugsweise zwischen 0,5 und 5 Stunden.

Die so hergestellten Pigmente haben spezifische BET-Oberflächen (G. Brunauer, P. H. Emmet und H. Teller, J. Amer. Chem. Soc. 60, 309 (1938) zwischen 0,01 und 300, bevorzugt zwischen 0,1 und 100 m²/g.

In den Tabellen 1-3 sind Beispiele zur Herstellung von je 5 g Pigment der angegebenen Zusammensetzung aufgeführt. Entsprechende Mengen an analysenreinen Ausgangsstoffen werden in einer Achatschale sorgfältig gemischt. Die Mischung wird in einem Platintiegel nach dem angegebenen Glühprogramm bei jeder Temperatur 1 Stunde an der Luft geglüht, nach Abkühlen sorgfältig gemahlen und dieselbe Zeit bei der nächsthöheren Temperatur wiederum an der Luft geglüht. Die visuell beurteilte Farbe der höchstgeglühten und auf Pigmentfeinheit gemahlenen Produkte ist letzten Tabellenspalte aufgeführt.

Tabelle 1 enthält die Angaben für die mindestens Kalium, Tabelle 2 die mindestens Natrium und Tabelle 3 die mindestens Lithium enthaltenden M(I)M(II)PO4-Pigmente. Man erkennt, daß nach der qualitativen visuellen Beurteilung alle Farben von leuchtend-grün, meergrün, leuchtend-türkis, blau-türkis, hellblau, enzianblau, leuchtend-blau, leuchtend-ultramarinblau bis violettblau auftreten. Durch Mengenänderung des nicht farbgebenden Zinki ns in den neuen phosphathaltigen Grün-, Türkis- und Blaupigmenten lassen sich Farbstärke und Farbsättigung variieren derart, daß mit Abnahme des Zinkgehaltes die spektrale Farbdichte und die Farbstärke zunehmen. Bei gegebener Zusammensetzung der zweiwertigen Kationen (Zn, Cu, Co) läßt sich in geringerem Ausmaß die Farbe durch Art und Mengenverhältnis der M(I)-Kationen (K, Na, Li) beeinflussen. Ganz allgemein nimmt die Qualität der Pigmente beim Übergang von Li über Na und K zu, wobei der Eigenschaftssprung beim

DE 40 24 409 A1

Wechsel von Li zu Na am größten ist.

In Tabelle 4 sind für verschieden zusammengesetzte K(Co, Cu, Zn)PO₄-Blaupigmente die nach DIN 53 234 bestimmten relativen Farbstärken zusammengestellt. Die Farbstärke des Präparats Nr. 4.1, Zusammensetzung

KCo_{0,10}Zn_{0,90}PO₄,

wird als Vergleichsstandard mit 100 vorgegeben.

Man erkennt, wie bei konstantem Kobaltgehalt von 0,10 die Farbstärke bei Austausch des farblosen Zinkdurch das farbgebende Kupferkation von 100 über 220 und 240 auf 260 sich erhöht, wenn der Kupfergehalt in der Formel von 0 über 0,20 und 0,45 nach 0,60 ansteigt. Eine ähnliche Farbstärke wie

KCo_{0,10}Cu_{0,60}Zn_{0,30}PO₄ (Nr. 4.4)

hat die kupferfreie Verbindung

KC00.25Zn0.75PO4 (Nr. 4.6)

Bei konstantem Kobaltgehalt von 0,25 (Nr. 4.6) steigt die Farbstärke beim Austausch des farblosen Zinkdurch das farbgebende Kupferion von 262 über 367 nach 404, wenn der Kupfergehalt in der Formel sich von 0 über 0,38 auf 0,50 erhöht (Nr. 4.7; 4.8).

Die erfindungsgemäß hergestellten neuen phosphathaltigen Grün., Türkis- und Blaupigmente stellen neue anorganische Pigmente dar. Bei einem üblichen Metallpreisverhältnis von Kobalt zu Kupfer von etwa 6:1 ergibt sich in bestimmten Farbreihen ein wirtschaftlicher Vorteil, da die Farbstärke der Pigmente lediglich durch Zunahme des Cu-Gehaltes wesentlich gesteigert werden kann. (Vergleiche Beispiele 4.1—4.4 und 4.6—4.8).

Der visuelle Farbeindruck der Blaupigmente ändert sich bei konstantem Kobaltgehalt kaum, wenn das farblose Zink durch das farbgebende Kupfer ausgetauscht wird.

Zu dem ästhetisch höchst befriedigenden grünstichigen Blauton des Manganblaus und zu leuchtendem Enzianblau führen bestimmte Präparate aus der neuen Pigmentklasse, die eine Bereicherung der in diesem Farbbereich liegenden anorganischen Pigmente darstellen. Die neuen Pigmente können verwendet werden zur Einfärbung von Baustoffen, von Lacken und Dispersionsfarben, zur Kunststoff-, Faser- und Papiereinfärbung, wie zur Einfärbung von Keramiken.

Nachfolgend wird in den Tabellen 1-4 die Erfindung anhand von Beispielen erläutert:

Tabelle 1

Kalium enthaltende M(I)M(II)PO₄-Pigmente

Nr.	System	Glühprogramm [°C]	Farbe	40
1.1	KZn _{0.99} Cu _{0.01} PO ₄	300/500/700	schwach-türkisweiß	
1.2	KZn _{0,75} Cu _{0,25} PO ₄	-500/700/800	leuchtend türkis	
1.3	KZn _{0.50} Cu _{0.50} PO ₄	300/500/800	leuchtend blau	
1.4	KZn _{0,33} Cu _{0,67} PO ₄	500/700/800	heliblau (Manganblau)	45
1.5	KZn _{0.25} Cu _{0.75} PO ₄	300/500/800	leuchtend grün	
1.6	KZn _{0,01} Cu _{0,99} PO ₄	500/700/800	leuchtend türkis	
1.7	KZn0.99Co0.01PO4	300/500/700	schwach blaustichig weiß	
1.8	KZn _{0.75} Co _{0.25} PO ₄	300/500/700	voll leuchtend blau	
1.9	KZno50Coo50PO4 (Feststoff)	500/700/800	voll leuchtend blau	50
1.10	KZn _{0.50} Co _{0.50} PO ₄ (Fällung)	100/750	voli leuchtend blau	
1.11	KZn _{0,25} Co _{0,75} PO ₄	500/700/800	voll leuchtend tiefblau	
1.12	KZn0.01Co0.99PO4	500/700/800	voll leuchtend tiefblau	
1.13	KC00,75Cu0,25PO4	500/700/800	leuchtend ultramarinblau	
1.14	KC00,50Cu0,50PO4	500/700/800	leuchtend ultramarinblau	5
1.15	KC00,33Cu0,67PO4	500/700/800	leuchtend reinblau	
1.16	KC00.50Cu0.25Zn0.25PO4	500/700/800	voll leuchtend blau	
1.17	KC0025Cu0.50Zn025PO4	300/500/700	leuchtend blau	
1.18	KC00,25Cu0,25Zn0,50PO4	500/700/800	leuchtend blau	
1.19	K _{0.50} Na _{0.50} Cu _{0.33} Co _{0.33} Zn _{0.34} PO ₄	300/500/650	leuchtend ultramarinblau	64
1.20	K _{0.90} Na _{0.10} Cu _{0.33} Co _{0.33} Zn _{0.34} PO ₄	300/500/700	leuchtend kobaltblau	
1.21	K _{0.33} Na _{0.34} Li _{0.33} Cu _{0.33} Co _{0.33} Zn _{0.34} PO ₄	300/500/650	leuchtend blau	

65

15

35

40 24 409

Tabelle 2 Natrium enthaltende M(I)M(II)PO₄-Pigmente

Vr.	System	Glühprogramm [°C]	Farbe
2.1	NaZno,99Cuo,01PO4	300/500/700	türkisstichiges Weiß
2.2	NaZn _{0,75} Cu _{0,25} PO ₄	300/500/650	leuchtend türkis
2.3	NaZn _{0,50} Cu _{0,50} PO ₄	300/500/700	blaustichig türkis
2.4	NaZno.25Cuo,75PO4	300/600/650	türkisblau
2.5	NaZno,01Cuo,99PO4	500/600/650	türkis
2.6	NaZno,90Coo,10PO4	300/500/650	leuchtend blau
2.7	NaZn _{0,75} Co _{0,25} PO ₄	300/500/650	leuchtend tiefblau
2.8	NaZno,50C00,50PO4	300/500/650	leuchtend tiefblau
2.9	NaZn _{0,25} Co _{0,75} PO ₄	300/500/650	leuchtend blau
2.10	NaZn _{0,01} Co _{0,99} PO ₄	500/700/800	leuchtend blau
2.11	NaCo _{0.50} Cu _{0.50} PO ₄	300/500/650	grünstichig blaugrau
2.12	NaCo _{0.25} Cu _{0.75} PO ₄	300/500/650	meergrün
2.13	NaCo _{0.10} Cu _{0.90} PO ₄	500/650/700	grau-türkis
2.14	NaCo _{0.50} Cu _{0.25} Zn _{0.25} PO ₄	300/500/650	leuchtend kobaltblau
2.15	NaCo _{0.25} Cu _{0.50} Zn _{0.25} PO ₄	300/500/650	voll stahlblau
2.16	NaCo _{0,25} Cu _{0,25} Zn _{0,50} PO ₄	300/500/650	leuchtend kobaltblau
2.17	NaCoo,33Cuo,33Zno,34PO4	300/500/650	leuchtend kobaltblau
2.18	Nao,50Lio,50Coo,10Cuo,45Zno,45PO4	300/500/650	enzianblau
2.19	Nao,10Lio,90Coo,10Cuo,45Zno,45PO4	300/500/650	enzianblau

Tabelle 3 Lithium enthaltende M(I)M(II)PO₄-Pigmente

Nr.	System	Glühprogramm [°C]	Farbe	_
3.1	LiZn _{0,99} Cu _{0,01} PO ₄	300/500/700	türkisstichig weiß	
3.2	LiZn _{0,75} Cu _{0,25} PO ₄	300/500/700	hellgraustichig türkis	
3.3	LiZn _{0,50} Cu _{0,50} PO ₄	300/500/700	leuchtend blau-türkis	
3.4	LiZn _{0,25} Cu _{0,75} PO ₄	300/500/750	leuchtend blau-türkis	
3.5	~LiZn _{0,01} Cu _{0,99} PO ₄	300/500/750	leuchtend blau-türkis	
3.6	LiZn _{0,75} Co _{0,25} PO ₄	300/500/750	kobaltblau	
3.7	LiZn _{0,50} Co _{0,50} PO ₄	300/500/750	blaustichig mauve	
3.8	- LiZn _{0,01} Co _{0,99} PO ₄	300/500/750	mauve	
3.9	LiCo _{0,50} Cu _{0,50} PO ₄	300/500/750	mauve	,
3.10	LiCo _{0,25} Cu _{0,75} PO ₄	300/500/750	stahlblau	
3.11	LiZn _{0,70} Co _{0,10} Cu _{0,20} PO ₄	300/5 750	voli leuchtend mauve	
3.12	LiZn _{0,34} Co _{0,33} Cu _{0,33} PO ₄	- 102 150	voli mauve	
	2 42	.52		
Nr.	Table 3 42	te (DII	N 53.234) Farbs relati	
	- Table 3 42	<i>→</i> –	Farbs relati	
4.1	- Table 3 42	<i>→</i> –	Farbs relati nblau 100	
4.1 4.2	- Table 3 42	<u> </u>	Farbs relati nblau 100 220	
4.1 4.2 4.3	- Table 3 42	<u> </u>	Farbs relati nblau 100 220 hblau 240	
4.1 4.2	- Table 3 42	<u> </u>	Farbs relative 100 220 Ablau 240 Ablau 260	
4.1 4.2 4.3 4.4	- Table 3 42	<u> </u>	Farbs relative states and states and states are states and states and states are states and states are states and states are states and states are states	
4.1 4.2 4.3 4.4 4.5	- Table 3 42-	<u> </u>	Tarbs relation 100 220 100 240 100 260 100 208 262	
4.1 4.2 4.3 4.4 4.5 4.6	- Table 3 42	<u> </u>	Farbs relative states and states and states are states and states and states are states and states are states and states are states and states are states	

30

DE 40 24 409 A1

Patentansprüche

1. $M(I)M(II)PO_4$ -Grün-, Türkis- und Blau-Pigmente mit M(I)=K und/oder Na und/oder Li und M(II)=xZn und/oder yCu und/oder zCo, wobei $0.00 \le x \le 0.99$ und $0.00 \le y \le 0.99$ und $0.00 \le z \le 0.99$ mit x+y+z=1.00 bedeuten.

2. Verfahren zur Herstellung der im Anspruch 1 genannten Pigmente dadurch gekennzeichnet, daß Mischungen der nach den Formeln erforderlichen Mengen an Alkali-Oxiden, Hydroxiden, Alkali-Phosphaten oder diese beim Glühen liefernden Verbindungen oder die auf dem Fällungsweg erhaltenen kristallwasserhaltigen oder wasserfreien Einzel- oder gemischten Alkali-, Zink-, Kupfer- oder Kobaltphosphate in O2 enthaltenden Gasen, bevorzugt an Luft, auf Temperaturen von 80—1100°C, bevorzugt auf 300—900°C, ggf. unter Zusatz kleiner Mengen von die Kristallisation befördernden Mineralisatoren erhitzt werden, wobei das Erhitzen bzw. Glühen auch mehrmals und nach gleichzeitigem Mahlen der Zwischenprodukte bei gleicher oder steigender Temperatur durchgeführt werden kann.

3. Verwendung der nach Anspruch 2 hergestellten phosphathaltigen Grün-, Türkis- und Blaupigmente zur Einfärbung anorganischer und/oder organischer Dispersionsmedien.

THIS PAGE BLANK (USPTO)